

سالم تقيع الليجيا والاسماعية السورية - الدورة لفصلية الثانية ٢٠٢٠-٢٠٢١

١٥. درجة كه بند ٤ درجات

- ١- خطأ. عند حركته، ٣- خطأ مع جذر التكعيبي، ٤- خطأ العدد لثري
- ٢- ص ٥ - ص ٥

١٥. درجة المكون ١: ١- الدرجة الواقي. عبارة عند معدن؟

٢- معدن: مثل الماء أو مصهور الصوديوم لا يمكنه من الحركه

٣- قضبان الحكم: تقسم مواد الكاديوم أو البورون أو الكوبالت في هيئة معدن لثري

٤- الوقود النووي: قضبان معدن البورون أو الكوبالت

١٠. درجات

$$\frac{dN}{dt} = -\lambda N \Rightarrow \int_{N_0}^N \frac{dN}{N} = \int_0^t -\lambda dt \Rightarrow -\ln \frac{N}{N_0} = \lambda t$$

$$\ln \frac{N}{N_0} = -\lambda t \Rightarrow \frac{N}{N_0} = e^{-\lambda t}, N = N_0 e^{-\lambda t}$$

١٠. درجات المعدلات المحرصة للتقلد

٢٠. درجة كل تعريف ٤ درجات

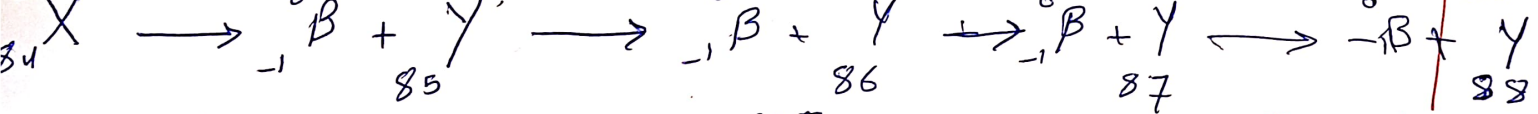
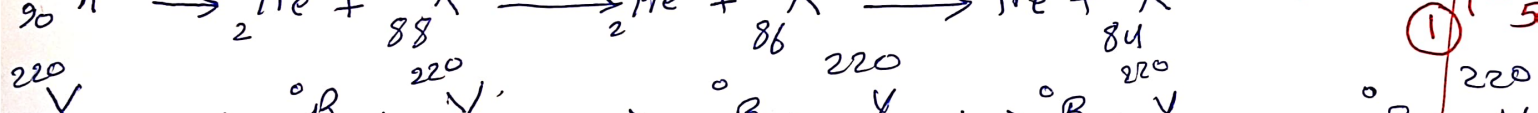
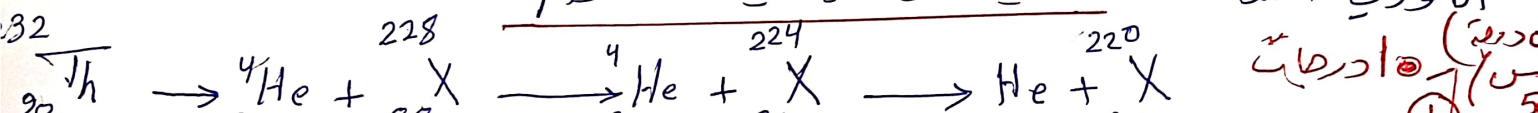
١- التفاعل المن: يتفاعل الجسيم α مع معدن النواة الكهربائي فقط ويقترب من تركيب النواة دون تغير

٢- التفاعل النووي: هو عملية تفاعل نواة لمعدن ما أو جسيم أو فوتون مع نواة ذرة أخرى

٣- امطار دقائق بيتا: هي من منتجات عدد ذرة النواة المعدن ٤ والعدد الكمي ٤ تحول من ذرة لثري

٤- طاقة الارتباط: الطاقة المحررة عند شكل اقراض لنواة ذرة [الطاقة الذرية لبعض النواقل نو

الكوري: عدد التفتكمان التي تحدث في الثانية في غي معدن الراديوم / النشاط الكلي لمادة معدن نقيه



$$t_{1/2} = 1600 \text{ سنة} \Rightarrow \lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$$

$$\lambda = \frac{0,693}{1600} = 4,33 \times 10^{-4} \text{ سنة}^{-1}$$

$$\ln \frac{N}{N_0} = -\lambda t \Rightarrow \ln \frac{10}{100} = -4,33 \times 10^{-4} t$$

$$t = 5,317,7 \text{ سنة}$$

(١٥. درجة) (٥)